Ficha de Aplicación

Tema: Enlaces Químicos

Instrucciones: Lee detenidamente cada pregunta, resuelve y marca la respuesta correcta.

1. Calcula los electrones de valencia del $_{16}S$.

a) 6 b) 3 c) 7
d) 4 e) 2

2. En qué termina la configuración electrónica de un elemento que se encuentra en el 4° nivel y cuya notación Lewis es $\cdot\,\dot{\underset{\cdot}{E}}\,\cdot$.

a) $3p^1$ b) $4p^3$ c) $4s^2$
d) $4p^1$ e) $4s^1$

3. Se da los 4NC (3, 0, 0, –1/2) para un último electrón de un átomo, determina la cantidad de electrones de valencia.

a) 2 b) 3 c) 7
d) 1 e) 4

4. ¿Cuál es la notación Lewis de los elementos que se encuentran en el grupo VIA?

a) $\dot{\underset{\cdot}{E}}$ b) $\dot{E}$ c) $:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{E}}:$

d) $:\dot{\underset{\cdot\cdot}{E}}:$ e) $\cdot\ddot{\underset{\cdot\cdot}{E}}\cdot$

Prof. Rosa Nelly Ayaucán García

LIVEWORKSHEETS